**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HK2 KHỐI 10 NĂM 2017 – 2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu  | Nội dung  | Điểm  |
| **Câu 1** | H2SO4 + Fe → FeSO4 + H2H2 + S → H2S2H2S + O2 →2S + 2H2OS + O2 → SO2 | 1điểm |
| **Câu 2** | 2Ag + O3 → Ag2O + O2O3 + 2KI + H2O → I2 + O2 + 2KOH | 1điểm |
| **Câu 3** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | K2SO4 | Na2S | NaCl | KBr |
| HCl  | - | Khí mùi trứng thối  | - | - |
| BaCl2 | Kết tủa trắng | x | - | - |
| AgNO3 | x | x | Kết tủa trắng | Kết tủa vàng |

2HCl + Na2S → 2NaCl + H2SBaCl2 + K2SO4 → BaSO4 + 2KClAgNO3 + NaCl → AgCl + NaNO3AgNO3 + KBr → AgBr + KNO3 | 2điểm |
| **Câu 4** | 2P + 5H2SO4 → 2H3PO4 + 5SO2 + 2H2O2Ag + 2H2SO4→ Ag2SO4 + SO2 + 2H2O4Mg +5 H2SO4 → 4MgSO4 + H2S + 4H2OCuO + H2SO4 → CuSO4 + H2O | 2điểm |
| **Câu 4**:2đ |  | 0.5\*4 |
| **Câu 5**:1đ |  Li + ½ X2 → LiX 0.2 0.2 🡪MX = 35.5 (Cl) | 1đ |
| **Câu 6**:2đ |  24x + 65y = 11.3 x + y = 0.3 => x = 0.2 , y =0.1a/ mMg = 4,8 g ; mZn = 6,5 gb/ mddspư = 112,097 gC% ZnSO4 = 14,36% | 0.50.50.250.50.75 |
| **Câu 7**:1đ | Hiện tượng :- đồng tan thành dung dịch muối màu xanh - có khí không màu mùi hắc bay lên | 0.50.5 |